(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



(43) 国際公開日 2001 年3 月8 日 (08.03.2001)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 01/16042 A1

(51) 国際特許分類% C03C 4/08, 3/091, 3/093, H01H 36/00

(21) 国際出願番号:

PCT/JP99/04685

(22) 国際出願日:

1999年8月30日(30.08.1999)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(71) 出願人 *(*米国を除く全ての指定国について*)*: 日本電気硝子株式会社 (NIPPON ELECTRIC GLASS CO., LTD.) [JP/JP]; 〒520-8639 滋賀県大津市晴嵐2丁目7番 1号 Shiga (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 橋本幸市 (HASHIMOTO, Koichi) [JP/JP]. 香曽我部裕幸

(KOSOKABE, Hiroyuki) [JP/JP]; 〒520-8639 滋賀県 大津市晴嵐2丁目7番1号 日本電気硝子株式会社内 Shiga (JP).

(74) 代理人: 後藤洋介. 外(GOTO, Yosuke et al.); 〒105-0003 東京都港区西新橋1丁目4番10号 第三森ビル Tokyo (JP).

(81) 指定国 (国内): US.

(84) 指定国 *(*広域): ヨーロッパ特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

添付公開書類:

— 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。



(54) Title: INFRARED ABSORBING GLASS FOR REED SWITCH

(54) 発明の名称: リードスイッチ用赤外線吸収ガラス

(57) Abstract: An infrared absorbing glass for a reed switch which has a transmittance for an infrared ray having a wavelength of 1050 nm of 10 % or less at a thickness of 0.5 mm and has a chlorine content of 150 ppm or less. It is preferred that the glass has a coefficient of thermal linear expansion of 85 to 100 x 10⁻⁷/°C in the temperature range of 30 to 380 °C. It is more preferred that the glass has the following composition: SiO₂ 60 to 75 %, Al₂O₃ 1 to 10 %, B₂O₃ 0 to 10 %, RO 3.5 to 10 % (R is one or more elements selected from the group consisting of Ca, Mg, Ba, Sr, Zn), Li₂O 0.5 to 5 %, (Na₂O + K₂O) 8 to 17 %, Fe₃O₄ 2 to 10 %, all percentages being based on the weight of the glass. This infrared absorbing glass can be suitably used for scaling a reed switch which uses a magnetic wire rod made from a Fe-Ni alloy (52 alloy).

/続葉有/

(57) 要約:

Fe-Ni系合金(52合金)からなる磁性線材を用いたリードスイッチを封入するのに好適なリードスイッチ用赤外線吸収ガラスである。この赤外線吸収ガラスは、波長1050nmにおける赤外線透過率が肉厚0.5mmで10%以下であり、且つ、ガラス中のClの含有量が150ppm以下である。好ましくは、このガラスは、30~380℃の温度範囲における線熱膨張係数が85~100×10 $^{-7}$ /℃である。更に好ましくは、外線吸収ガラスは、重量百分率で、SiO2 60~75%、Al2O3 1~10%、B2O3 0~10%、RO 3.5~10%(RはCa、Mg、Ba、Sr、Znから選ばれる1種以上)、Li2O 0.5~5%、Na2O+K2O 8~17%、Fe3O42~10%の組成を有する。

明 細 書

リードスイッチ用赤外線吸収ガラス

技術分野

本発明は、Fe-Ni系合金(52合金)からなる磁性線材を用いた リードスイッチを封入するのに好適なリードスイッチ用赤外線吸収ガラ スに関するものである。

背景技術

リードスイッチは、対向する磁性線材からなる接点と、これを封入するガラス管から構成され、ガラス管の外側から磁界を与えることによって、接点の開閉動作が行われるものである。磁性線材のガラス管への封入は、不活性ガス、還元ガスあるいは真空下において、ガラス管内部に磁性線材を挿入した状態でガラス管の両端を加熱軟化し、密封することによって行われる。この加熱作業には、上記の雰囲気下において使用可能な熱源、例えば反射板で集光されたハロゲンランプを用いた赤外線放射型熱源が利用される。

このような事情からリードスイッチ用ガラスには、専用に開発された 赤外線吸収ガラスが用いられている。この赤外線吸収ガラスは、ガラス の肉厚が 0.5 mmのときに、波長 1050 nmにおける赤外線透過率 が 15~20%程度の特性を有するものが現在広く使用されている。

ところで、近年特に著しく進められている電子機器の小型化・軽量化 を達成するために、電子部品の小型化が必須条件として強く求められて いる。リードスイッチについても同様に小型化が進められて、リードス イッチの大きさを決めるガラス管の短径、短尺、薄肉化が行われている。

しかし、リードスイッチ用ガラス管の短径、短尺、薄肉化が進むと、 従来の赤外線吸収ガラスでは、以下の問題が発生するようになり、工程 歩留りの悪化や、更なる小型化に限界がある。

まず、第1の問題点としては、ハロゲンランプからの赤外線は、集光しても直径10mm程度の広がりを持つスポットとなる。短尺、薄肉のガラス管を用いたリードスイッチにおいて赤外線スポットの中心をシールする中心に合わせると、スポットの外縁部分が、本来加熱してはならないスイッチの接点部分に当たって加熱してしまうことになる。そのため、意図的にシールの中心からスポットの中心を外し、スポットの外縁部分で加熱する必要がある。しかし、スポットの外縁部分は、赤外線のエネルギーが小さく、また不安定な部分なので、シールに時間がかかり生産性が悪化したり、シール形状のばらつきが大きくなり、歩留りが悪化する。

次に第2の問題点としては、シールするとき、ガラスは1000℃前後の軟化状態にあり、ごく微量ではあるがガラス成分が蒸発する。この蒸発した成分は、近傍のまだ比較的温度が低いリードスイッチの金属材料やガラス表面で再び凝結する。短尺のリードスイッチの場合、蒸発したガラス成分がスイッチの接点付近で再び凝結するため、スイッチの接点障害(導通不良)を引き起こす。

本発明は、上記問題に鑑みてなされたものであり、小型のリードスイッチを効率良く生産するのに好適な赤外線吸収ガラスを提供することを 目的とするものである。

発明の開示

本発明者等は、ガラスの赤外線透過率をより低い適切な範囲に限定することと、ガラスに不純物として微量混入するCIを厳しく制限することにより、リードスイッチの小型化に伴う問題を解決できることを見いだし、本発明として提案するものである。

即ち、本発明のリードスイッチ用赤外線吸収ガラスは、波長1050 nmにおける赤外線透過率が肉厚0.5mmで10%以下であり、且つ、 ガラス中のClの含有量が150ppm以下であることを特徴とする。

発明を実施するための最良の形態

本発明を具体的に説明する。

本発明のリードスイッチ用赤外線吸収ガラスは、波長1050nmにおける赤外線透過率が肉厚0.5mmで10%以下である。

赤外線透過率が小さいことは、熱線を吸収するために必須の特性であるが、ガラスの肉厚が 0.5 mmにおいて、波長 1 0 5 0 nmの赤外線透過率が 1 0 %を超えると、短径、短尺、薄肉のガラスを用いた小型のリードスイッチを製造する場合に、ハロゲンランプからの赤外線吸収が十分でなく、シールに余計な時間と余分なエネルギーが必要となる。また、ガラスを透過してリードスイッチ内部に達する赤外線量が多くなるために、スイッチの接点部分が加熱されて磁気特性が劣化してしまう。

また、本発明のリードスイッチ用赤外線吸収ガラスは、Clの含有量が極めて少ない。

ガラス原料中には不純物としてClが含まれており、このような原料を用いて作製したガラスを加熱すると、NaCl、KCl等の塩が蒸発し易くなる。蒸発した塩はリードスイッチ内で再び凝結し、接点障害(導通不良)を引き起こす原因となる。そこで本発明では、ガラス中のClの含有量を150ppm以下、好ましくは100ppm以下に制限している。

このC1が上記範囲より多いと、シールのための加熱により軟化状態となったガラスからの塩の蒸発が著しくなり、小型のリードスイッチの場合には、接点付近で凝結して接点障害を引き起こしてしまう。

なお、C1と同様の成分としてFが存在する。Fは、ガラス原料中に不純物として含まれていることもあるが、ガラスの粘度を下げたり、或いは融剤としての作用が非常に強いために積極的にガラスに導入されることがある。しかし、ガラス中にFが多量に含まれているとNaF、KF等の塩が蒸発してC1と同様の問題を起こす可能性があるため、その含有量を制限することが好ましい。この場合、Fの含有量を5000ppm以下、特に1500ppm以下にすることが望ましい。

また、ガラスの30~380℃の範囲における線熱膨張係数は、85 ~100×10⁻⁷/℃に限定することが重要である。線熱膨張係数が この範囲から外れると、リードスイッチの磁性線材である52合金との 整合がとれず、シール部分でリーク(気密の漏洩)が発生したり、最悪 の場合にはガラスが破損する。

上記特性を有するガラスとして、重量百分率で、Si〇。 60~7 5%, $A_{1_2}O_3$ $1\sim10\%$, B_2O_3 $0\sim10\%$, RO 3. $5\sim$ 10% (RはCa、Mg、Ba、Sr、Znから選ばれる1種以上)、 Li_2O 0. 5~5%, Na_2O+K_2O 8~17%, Fe_3O_4 2~10%の組成を有する赤外線吸収ガラスが好適に使用できる。

本発明において、ガラス組成を上記のように限定した理由は、以下の 通りである。

まず、SiO。は、ガラスの骨格を構成するために必要な主成分であ るが、75%より多いと線熱膨張係数が低くなりすぎるとともに溶解性 が悪化し、60%より少ないと化学的耐久性が悪化する。このため、リ ードスイッチ製造工程における鍍金等の薬品処理でガラスが変質したり、 電子部品として長期的な信頼性を保つ耐候性が得られない。

AloOgは、ガラスの耐候性を向上させ、またガラス溶解における 失透を抑えるのに著しい効果があるが、10%より多いとガラスの溶解 が困難になり、1%より少ないと上記の効果が得られない。

B。O。は、ガラスの溶解を促進するとともに、ガラスの粘度を下げ てシールの効率を上げる効果があるが、10%より多いと化学耐久性が 悪化し、また溶解時に蒸発が多くなって均質なガラスが得られなくなる。

R.Oで表されるCaO、MgO、BaO、SrO、ZnOは、ガラス の粘度を低下させるとともに、ガラスの耐候性を向上させる効果を有す るが、それらの合計量が10%より多いとガラスの失透性が増し、均質 なガラスの製造が困難になり、3.5%より少ないと上記効果が得られ ない。

LioOは、リードスイッチの電気絶縁として必要なガラスの体積固

有抵抗率を高く維持しつつ、線熱膨張係数をある程度大きくする効果を有している。さらに、融剤としての効果と粘度を下げる効果が著しく大きいため、 Li_2O を必須成分にすることで、ガラスの融剤として通常使われるが蒸発しやすい成分でもある B_2O_3 の含有を極力減らすことができる。しかしながら、 Li_2O が5%より多いと、ガラスの耐候性、及び失透性が悪化するため好ましくない。その一方で、O. 5%より少ないと上記効果が得られない。

 Na_2O 及び K_2O は、 Li_2O と同様に、ガラスの線熱膨張係数を大きくするとともに、ガラスの溶融を促進する成分であるが、 Na_2O と K_2O が合量で1.7%を越えると線熱膨張係数が大きくなり過ぎるとともに、ガラスの耐候性と体積固有抵抗率が著しく悪化する。一方、8% より少ないと所定の線熱膨張係数が得られず、またガラスの溶融が困難になる。

また、 Li_2O 、 Na_2O 、 K_2O のうちの1成分の含有量が、単独でこれらの総量の80%を越えないようにすると、混合アルカリ効果の作用によって、より優れた耐候性と高い体積固有抵抗率を得ることができる。

 Fe_3O_4 (赤外線を吸収するのはFeOであるが、ガラス中ではレドックスに依存して Fe_2O_3 と共存している。ここでは、全ての酸化鉄を Fe_3O_4 に換算して表している。)は、ガラスに赤外線吸収能力を持たせるために必須の成分として使用されるが、10%より多いとガラス化が困難となり、2%より少ないとガラスの肉厚が0.5mmにおける波長1050nmの赤外線透過率を10%以下にすることができない。

なお、上記ガラスにおいては、ガラスの粘度の調整や失透性、耐候性を改善する目的で、 ZrO_2 、 TiO_2 等の各成分を3%まで添加することが可能である。

次に、本発明のリードスイッチ用赤外線吸収ガラスの製造方法を説明する。

まず、所望の組成を有するようにバッチを調合する。このときガラス

中に含まれるC1(及びF)の含有量を上記の範囲以下になるように、C1(及びF)の混入量が少ないガラス原料を選択し、或いは精製して使用することが重要である。また、還元剤をガラスに対して0.1~1%程度添加しておくと、肉厚が0.5mmにおける波長1050nmの赤外線透過率が10%以下のガラスを安定して得ることができる。

次に、バッチを溶融し、ガラス化する。続いて溶融ガラスを管状に成形し、所定の長さに切断することにより、リードスイッチ用赤外線吸収ガラスを得ることができる。

次に、本発明の赤外線吸収ガラスの製造例につい詳細に説明する。

下記表1及び表2は、本発明の例(試料No.1~7)及び比較例(試料No.8、9)の組成と特性を示すものである。

下記表1及び表2の各試料は次のようにして調製した。

まず、表1及び表2に示す組成になるようにガラス原料を調合し、十分に混合した。次いで、還元剤としてカーボンを表に示す割合で添加し、白金坩堝を用いて1500℃で4時間溶解した。溶解後、融液をカーボン板上に流しだし、アニールすることによって各ガラス試料を作製した。次に、ガラス肉厚0.5mmにおける波長1050nmの赤外線透過率、C1及び下含有量、30~380℃の温度範囲における線熱膨張係数を測定し、下記表1及び表2に示した。

下記表 1 及び表 2 から明らかなように、本発明の例であるN o. 1 ~ 7 の各試料は、赤外線透過率が 8 . 3 %以下であり、C 1 の含有量が 1 5 0 p p m以下であった。また、線熱膨張係数は、 8 9 . 8 \sim 9 4 . 8 \times 1 0 $^{-7}$ / \mathbb{C} であった。

更に、管状に成形した試料ガラスを用いて、シールに要する時間と、加熱時の蒸発による塩の付着について評価したところ、シールに要した時間は何れの試料も1.5秒以下であった。また、No.1~5の試料は蒸発による塩の付着が全く認められなかった。No.6及び7の試料については、顕微鏡観察では塩の付着が少し認められたものの、目視では確認できなかった。なお、EPMA分析の結果、付着した塩は試料N

o. 6がNaCl、試料No. 7がNaFであった。

一方、比較例である試料No.8は、赤外線透過率が18.8%と高いため、シールするのに3.4秒を要した。試料No.9は、C1含有量が多いため、目視観察で塩の付着が確認された。EPMA分析の結果、付着した塩はNaC1とKC1であることが分かった。

なお、赤外線透過率は、ガラスを肉厚 0 . 5 mmの板状に加工し、次いでその両面を鏡面研磨した後、これを分光光度計を用いて波長 1 0 5 0 n mにおける透過率を測定した。ガラス中の C 1 と F の含有量は、作製したガラス試料を粉砕した後、アルカリ融解し、イオンクロマトグラフィで測定した値である。線熱膨張係数は、自記示差熱膨張計を用いて、3 0 ~ 3 8 0 ℃の温度範囲における平均線熱膨張係数を測定した。また、シールに要した時間は、外径 1 . 7 mm、肉厚 0 . 2 mm、長さ8 mmの大きさの試料ガラス管を作製した後に、その管端に、集光したハロゲンランプの赤外線を照射して加熱し、管端が封止されるまでに要した時間を測定したものである。また、蒸発による塩の付着の有無については、加熱軟化させて封止した上記のガラス管の非加熱部分を目視及び実体顕微鏡(5 0 倍)で観察し、金属塩の付着が全く観察されなかった試料を「◎」、実体顕微鏡では金属塩が観察されたが、目視では確認できなかった試料を「○」、目視でも確認できた(=曇りが生じた)試料を「×」で、下記表 1 及び表 2 に表した。

以上の説明ように、本発明の赤外線吸収ガラスは、赤外線吸収特性に 優れており、赤外線スポットの外縁部分で加熱しても、効率よくシール することが可能である。

また、ガラスからの蒸発が殆どないため、蒸発したガラス成分がスイッチの接点付近で再び凝結して接点障害を引き起こすおそれがない。このため、小型のリードスイッチを効率良く生産することが可能である。

表 1

(重量%)

	試料No.	本 発 明				
		1	2	3	4	5
ガラス組成	SiO ₂ Al ₂ O ₃ B ₂ O ₃ SrO BaO ZnO Li ₂ O Na ₂ O K ₂ O ZrO ₂ Fe ₃ O ₄	71. 0 2. 0 1. 0 1. 0 6. 0 - 2. 5 4. 0 9. 5 - 3. 0	70. 5 5. 0 0. 5 1. 0 5. 0 3. 0 9. 0 3. 0 3. 0	6 8. 9 4. 1 1. 0 1. 5 5. 0 - 3. 0 8. 0 3. 5 - 5. 0	63. 5 4. 0 1. 0 1. 0 7. 0 1. 0 9. 0 6. 0 0. 5 6. 0	6 5. 8 5. 5 2. 5 2. 2 4. 0 4. 0 5. 0 1. 0 5. 0
赤外線透過率(%)		8. 3	7. 9	6. 1	3. 2	4. 8
Cl含有量 (ppm) F含有量 (ppm)		20 30	20 180	3 0 4 0	7 0 2 0	60 200
線熱膨張係数 (×10 ⁻⁷ /℃)		94. 0	92. 7	91. 5	90. 2	94. 8
シール時間(秒)		1. 5	1. 5	1. 0	1. 0	1. 0
蒸発による塩の付着		0	0	0	0	0

表 2

(重量%)

試料No.		本 発 明		比較例	
		6	7	8	9
ガ	SiO ₂ Al ₂ O ₃ B ₂ O ₃	69. 0 5. 0 2. 5	68. 9 4. 1 1. 0 1. 5	72. 2 2. 0 1. 0 1. 0	71. 0 2. 0 1. 0 1. 0
ラス	SrO BaO ZnO	1. 0 5. 0	5. 0	6. 0 —	6. 0 —
組	Li₂O Na₂O K₂O	2. 5 12. 0 -	3. 0 8. 0 3. 5	2. 5 4. 0 9. 5	2. 5 4. 0 9. 5
成	ZrO ₂ Fe ₃ O ₄	3. 0	5. 0	1. 8	3. 0
	還元剤	0. 5	0. 4	0. 08	0. 5
赤外線透過率(%)		7. 9	8. 2	18.8	8. 3
Cl含有量 (ppm) F含有量 (ppm)		150 20	50 4800	6 0 5 0	230 85
線熱膨張係数 (×10 ⁻⁷ /℃)		89. 8	93. 5	94. 0	94. 0
シール時間(秒)		1. 5	1. 5	3. 4	1. 5
蒸発による塩の付着		0	0	0	×

産業上の利用可能性

以上のように、本発明による赤外線吸収ガラスは、リードスイッチの 封入ガラスとして最適である。

請求の範囲

- 1. 波長1050nmにおける赤外線透過率が肉厚0.5mmで10%以下であり、且つ、ガラス中のClの含有量が150ppm以下であることを特徴とするリードスイッチ用赤外線吸収ガラス。
- 2. 請求項1記載のリードスイッチ用赤外線吸収ガラスにおいて、 30~380℃の温度範囲における線熱膨張係数が85~100×10 -7/℃であることを特徴とするリードスイッチ用赤外線吸収ガラス。
- 3. 請求項1又は2記載のリードスイッチ用赤外線吸収ガラスにおいて、重量百分率で、 SiO_2 $60\sim75\%$ 、 AI_2O_3 $1\sim10\%$ 、 B_2O_3 $0\sim10\%$ 、RO 3. $5\sim10\%$ (RはCa、Mg、Ba、Sr、 $Znから選ばれる1種以上)、<math>Li_2O$ 0. $5\sim5\%$ 、 Na_2O+K_2O $8\sim17\%$ 、 Fe_3O_4 $2\sim10\%$ の組成を有することを特徴とするリードスイッチ用赤外線吸収ガラス。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP99/04685

	A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl ⁶ C03C 4/08, C03C3/091, C03C3/093 H01H36/00				
According t	According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC				
	S SEARCHED				
Int.	Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int.Cl ⁶ C03C 3/00-4/20 H01H36/00				
Jits Koka	Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Jitsuyo Shinan Koho 1922-1996 Toroku Jitsuyo Shinan Koho 1994-1999 Kokai Jitsuyo Shinan Koho 1971-1999 Jitsuyo Shinan Toroku Koho 1996-1999				
JICS WPI/	Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) JICST FILE (JOIS) KW: REED RELAY*KW:GLASS (in Japanese) WPI/L IC=C03C AND IC=H01H-036 IC=C03C AND REED? (F) SWITCH?				
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT				
Category*	Citation of document, with indication, where a	ppropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.		
A	US, 4277285, A (Corning Glass	Works),	1-3		
A A	07 July, 1981 (07.07.81) page 2, column 1 to page 3, column 1 to page 4, column 1 to page 4, table & EP, 13650, A & EP, 1365 & FR, 2446263, A & DE, 3061 JP, 04-310537, A (Nippon Electron 1992 (02.11.92) page 4, Par. No. [0031]; page 4, Par. No. [0031]; page 5 & JP, 08-000714, B2	1-3			
	06 May, 1975 (06.05.75) Full text, especially, Claim 1 page 2, lower right column to pa table (Family: none)				
Further	documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.			
Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier document but published on or after the international filing date "A" document but published on or after the international filing date "A" document but published on or after the international filing date "C" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed Date of the actual completion of the international search 15 November, 1999 (15.11.99) "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "A" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed "A" document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document such that the principle or theory underlying the invention document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document of particular relevance			e application but cited to rlying the invention laimed invention cannot be ed to involve an inventive laimed invention cannot be when the document is documents, such skilled in the art unily		
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office		Authorized officer			
Facsimile No		Telephone No.			

国際出願番号 PCT/JP99/04685

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC)) Int. Cl° C03C 4/08, C03C3/091, C03C3/093 H01H36/00					
B. 調査を行					
	調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC)) Int. Cl ⁶ C03C 3/00-4/20 H01H36/00				
最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの 日本国実用新案公報 1922-1996年 日本国公開実用新案公報 1971-1999年 日本国登録実用新案公報 1994-1999年 日本国実用新案登録公報 1996-1999年					
国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語) JICSTファイル(JOIS) KW:リード継電器*KW:ガラス WPI/L IC=CO3C AND IC=HO1H-O36 IC=CO3C AND REED?(F)SWITCH?					
C. 関連する	ると認められる文献				
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連すると	きは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号		
A	US, 4277285, A (Corning 07.7月.1981 (07.07 第2頁第1欄~第3頁第3欄(BACK SUMMARY OF THE INVENTION), 第4 & EP, 13650, A & FR, 2446263, A & DE, 3061078, G	Glass Works) 7. 81) GROUND OF THE INVENTION, 頁TABLE EP, 13650, B	1-3		
	JP, 04-310537, A (日2 02.11月.1992 (02.3 第4頁【0031】段落、第4頁系 &JP, 08-000714, B2	長1			
X C欄の続き	きにも文献が列挙されている。	□ パテントファミリーに関する別	紙を参照。		
もの 「E」国際後には 「L」優先権に 「L」の表表では、 「O」の関係に	のカテゴリー 車のある文献ではなく、一般的技術水準を示す 質日前の出願または特許であるが、国際出願日 公表されたもの 主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 くは他の特別な理由を確立するために引用する 理由を付す) よる開示、使用、展示等に言及する文献 質日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願	の日の後に公表された文献 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって て出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理 論の理解のために引用するもの 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの 「&」同一パテントファミリー文献			
国際調査を完了した日 15.11.99 国際調査報告の発送日 30.1			1.9 9		
	D名称及びあて先 国特許庁(ISA/JP)	特許庁審査官(権限のある職員) 瀬良 聡機 月	4G 9635		
郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号		電話番号 03-3581-1101			

国際調査報告

国際出願番号 PCT/JP99/04685

C(続き).	関連すると認められる文献				
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号			
A	JP, 50-050417, A (日本電気硝子株式会社) 06.5月.1975 (06.05.75) 全文、特に、 請求項1、第2頁左上欄第9~15行、第2頁右 下欄~第3頁左上欄の表 (ファミリーなし)	1 – 3			